(12) DEMANDE INTERNATIONALE PUBLIÉE EN VERTU DU TRAITÉ DE COOPÉRATION EN MATIÈRE DE BREVETS (PCT)

(19) Organisation Mondiale de la Propriété Intellectuelle

Bureau international



(43) Date de la publication internationale 15 janvier 2004 (15.01.2004)

PCT

$\begin{array}{c} \hbox{(10) Num\'ero de publication internationale} \\ WO~2004/005901~~A1 \end{array}$

- (51) Classification internationale des brevets⁷: G01N 21/76, 21/66, 33/543
- (21) Numéro de la demande internationale :

PCT/FR2003/002058

- (22) Date de dépôt international: 2 juillet 2003 (02.07.2003)
- (25) Langue de dépôt :

français

(26) Langue de publication :

français

- (30) Données relatives à la priorité : 02/08379 4 juillet 2002 (04.07.2002) FR
- (71) Déposants (pour tous les États désignés sauf US): COM-MISSARIAT A L'ENERGIE ATOMIQUE [FR/FR];
 31/33, rue de la Fédération, F-75752 PARIS 15ème

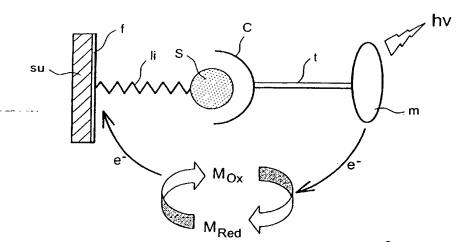
(FR). UNIVERSITE JOSEPH FOURIER [FR/FR]; 621, avenue Centrale, Domaine Universitaire, F-38041 GRENOBLE CEDEX 9 (FR).

- (72) Inventeurs; et
- (75) Inventeurs/Déposants (pour US seulement): BIDAN, Gérard [FR/FR]; 3 rue des Trois Epis, F-38100 GRENO-BLE (FR). BILLON, Martial [FR/FR]; 7B, chemin Barral, F-38100 Grenoble (FR).
- (74) Mandataire: AUDIER, Philippe; c/o Brevatome, 3, rue du Docteur Lancereaux, F-75008 Paris (FR).
- (81) États désignés (national): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD,

[Suite sur la page suivante]

(54) Title: DETECTION OF MOLECULAR IDENTIFICATION BY ELECTROCHEMILUMINESCENCE ON CONDUCTIVE POLYMER

(54) Titre: DETECTION D'UNE RECONNAISSANCE MOLECULAIRE PAR ELECTROCHIMILUMINESCENCE SUR POLYMERE CONDUCTEUR



(57) Abstract: The invention concerns a method for detecting molecular identification by electrochemiluminescence mediated on electronic conductive polymer. Said method comprises steps which consist in: a) providing a test support including one surface comprising a conductive polymer film, said film containing a probe molecule; b) marking prior to or after step c) the target molecule with an electrochemiluminescent marker; c) contacting the target molecule with the test support in physical and chemical conditions enabling molecular identification and specific linkage between the probe molecule and the target molecule; d) rinsing the test support so as to eliminate excess electrochemiluminescent marker while preserving the specific linkage between the probe molecule and the target molecule of step c); and e) subjecting the rinsed test support obtained at step d) to a reading of the signal of electrochemiluminescence enabled by electronic transfer between the target marker and the support via a redox relay.

[Suite sur la page suivante]

WO 2004/005901 A1

SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.

(84) États désignés (régional): brevet ARIPO (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), brevet eurasien (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), brevet européen (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), brevet OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Publiée:

- avec rapport de recherche internationale
- avant l'expiration du délai prévu pour la modification des revendications, sera republiée si des modifications sont reçues

En ce qui concerne les codes à deux lettres et autres abréviations, se référer aux "Notes explicatives relatives aux codes et abréviations" figurant au début de chaque numéro ordinaire de la Gazette du PCT.

(57) Abrégé: La présente invention se rapporte à un procédé de détection d'une reconnaissance moléculaire par électrochimiluminescence médiatée sur polymère conducteur électronique. Ce procédé comprend les étapes consistant: a) à mettre en présence un support test comprenant une surface comportant un film polymère conducteur, ledit film comportant une molécule sonde; b)à marquer avant ou après l'étape c) la molécule cible avec un marqueur électrochimiluminescent; c) à mettre en contact la molécule cible avec le support test dans des conditions physiques et chimiques permettant la reconnaissance moléculaire et l'assemblage spécifique entre la molécule sonde et la molécule cible; d) à rincer le support test de manière à supprimer l'excès de marqueur électrochimiluminescent tout en préservant l'assemblage spécifique entre la molécule sonde et la molécule cible de l'étape c); et e) à soumettre le support test rincé obtenu à l'étape d) à une lecture du signal d'électrochimiluminescence rendue possible par un transfert électronique entre le marqueur de la cible et le support via un relais rédox.

BNSDOCID: <WO____2004005901A1_I_>

25

30

g - g---- -----

DETECTION D'UNE RECONNAISSANCE MOLECULAIRE PAR ELECTROCHIMILUMINESCENCE SUR POLYMERE CONDUCTEUR

DESCRIPTION

5 Domaine technique

La présente invention se rapporte à un procédé de détection d'une reconnaissance moléculaire électrochimiluminescence sur un polymère conducteur à conduction électronique. Elle permet de manière générale la détection quantitative et qualitative d'une reconnaissance moléculaire entre une première molécule sur un support et une deuxième molécule recherchée dans un échantillon.

Elle concerne le domaine au sens large capteurs et biopuces, en particulier ceux ou celles 15 comprenant au moins un film polymère conducteur électronique tel que le polypyrrole et leurs dérivés. Cette invention est relative à la détection chimiluminescence électrogénérée électrochimiluminescence (ECL) via un relais présentant 20 d'oxydo-réduction, propriétés appelé présente « relais rédox ».

Selon l'invention, la reconnaissance moléculaire peut être définie comme une interaction spécifique entre deux molécules plus ou moins complexes, conduisant à une liaison ou assemblage des deux molécules suffisamment stable pour que les molécules puissent être détectées lorsqu'elles sont liées. s'agir par exemple d'une hybridation d'acides nucléiques (ADN et/ou ARN), d'une réaction reconnaissance de antigène/anticorps, type

10

15

interaction de type protéine/protéine, d'une interaction sucre/protéine, d'une interaction de type enzyme/substrat, d'une interaction de type ADN double brin/protéine, etc.

Le procédé de la présente invention trouve par exemple une application dans la détection dans domaine des "Biopuces" au sens large c'est-à-dire des puces à acides nucléiques et des puces à protéines ou tous systèmes y compris multiparamétriques pour l'étude de la reconnaissance sonde-cible de substrats Il s'agit par exemple de la détection biologiques. d'hybridation d'acides nucléiques sur support solide, en milieu aqueux ou à l'air, par exemple dans le cadre criblage ("screening") ou d'une d'hybridation sur une biopuce.

Le procédé de la présente invention peut être appliqué à toutes finalités de marquage sur des surfaces de polymères conducteurs à conduction électronique par un système électrochimiluminescent.

Dans la présente description, les références entre crochets [] renvoient à la liste de référence annexée.

Etat de la technique

Les biocapteurs miniaturisés ou biopuces sont 25 actuellement l'objet d'enjeux économiques majeurs. Cet attrait s'explique par leur capacité de pouvoir réaliser des milliers d'analyses en parallèle ainsi que par leur vaste champ d'application touchant à la fois domaine du diagnostic médical, du contrôle 30 environnemental et agro-alimentaire, ainsi que celui de la pharmacologie.

Ces systèmes sont constitués de molécules sondes, généralement de molécules biologiques telles que des fragments d'ADN, ou plus généralement des fragments d'oligonucléotides (ou ODN), immobilisées sur de très petites surfaces. Ces sondes, de par leur capacité de reconnaître spécifiquement des entités biologiques données, appelées molécules cibles, comme des brins d'ADN ou d'ODN complémentaires, confèrent au biocapteur une sélectivité de reconnaissance.

La sensibilité de ces biocapteurs dépend en partie de la technique mise en oeuvre pour révéler le phénomène de reconnaissance molécules sondes/molécules cibles.

. De nombreux outils ont été développés pour détecter ces reconnaissances moléculaires. Certaines 15 techniques utilisent des marqueurs fluorescents qui offrent une grande sensibilité de détection. Cependant, ces techniques nécessitent une excitation laser des fluorophores greffés sur les biomolécules cibles qui 20 s'accompagner également par une fluorescence résiduelle parasite provenant de l'illumination support et des biomolécules.

D'autres techniques utilisent des marqueurs électrochimiluminescents tels que le luminol et ses dérivés ou les composés organométalliques tel que le complexe Ru(2,2'-bipyridine)₃²⁺, Ru(bpy)₃²⁺ [1] et [2]. Malheureusement dans le cas du luminol et de ses dérivés, l'électrochimiluminescence (ECL) conduit à une destruction irréversible de la molécule de luminol ou de ses dérivés. L'émission de lumière correspond alors

25

10

15

20

à un flash, son intensité diminuant rapidement dans le temps.

Pour les marqueurs type Ru(bpy)₃²⁺, l'émission de luminescence ne s'accompagne pas de la destruction du luminophore, le complexe Ru(bpy)₃²⁺ étant régénéré, mais sont utilisation ne peut malheureusement pas se faire sur tout type de support.

L'électrochimiluminescence du $\operatorname{Ru}(\operatorname{bpy})_3^{2+}$ est induite par la désactivation du complexe à l'état excité $\operatorname{Ru}(\operatorname{bpy})_3^{2+*}$.

Ce complexe peut-être formé suivant une première voie par la réaction d'annihilation, réaction (3) cidessous, entre le Ru(bpy)₃³⁺ et le Ru(bpy)₃²⁺; chacune de ces deux espèces étant électrogénérée à partir du complexe Ru(bpy)₃²⁺, respectivement par oxydation, décrite par la réaction (1) ci-dessous, et réduction, décrite par la réaction (2) ci-dessous, de ce dernier en appliquant alternativement, à une fréquence de l'ordre de 0,2 Hz, un potentiel de +1,3 V et -1,3 V (vs Ag/AgCl).

$$Ru(bpy)_3^{2+}$$
 -> $Ru(bpy)_3^{3+} + e^-$ (1)

$$Ru(bpy)_3^{2+} + e^- -> Ru(bpy)_3^+$$
 (2)

$$Ru(bpy)_3^{3+} + Ru(bpy)_3^{+} -> Ru(bpy)_3^{2++}$$
 (3)

25

30

Cette réaction d'annihilation (3) conduit à la formation du complexe à l'état excité Ru(bpy)₃^{2+*} qui lors de sa désactivation, réaction (4), émet sous forme de flash une lumière centrée à 610 nm en redonnant le complexe initial Ru(bpy)₃²⁺.

$$\text{Ru (bpy)}_{2}^{2+*}$$
 -> $\text{Ru (bpy)}_{3}^{2+} + \text{h}\lambda$ (4)

Cette première voie ne concerne pas le procédé de la présente invention.

5 Il est également possible, suivant une deuxième voie, à partir du complexe Ru(bpy)32+ d'observer une émission permanente à 610 nm électrochimiluminescence en appliquant un potentiel constant de +1,3 V (vs Ag/AgC1). Dans ce cas, la présence d'un co-substrat, appelé 10 aussi substrat sacrificiel, est alors requise. Ce composé qui peutêtre une amine aliphatique type tripropylamine (Pr_3N) , comme le décrit le document [1], génère un agent réducteur $Pr_2N-CH^{\circ}-CH_2-CH_3$, comme le décrit la réaction (6) ci-dessous, qui peut soit réagir avec le complexe 15 $Ru(bpy)_3^{3+}$ pour former l'état excité $Ru(bpy)_3^{2+*}$, selon la réaction (7) ci-dessous, ou réduire l'espèce $Ru(bpy)_3^{2+}$ en $Ru(bpy)_3^+$, selon la réaction (8) cidessous, pour conduire au Ru(bpy)32+* selon la réaction 20 (3) ci-dessus. Comme précédemment, le complexe $\operatorname{Ru}\left(\operatorname{bpy}\right)_{3}^{2^{+}}$ n'est pas épuisé mais régénéré lors de l'électrochimiluminescence par contre le co-substrat est irréversiblement consommé.

25 Ru (bpy)₃²⁺ -> Ru (bpy)₃³⁺ + e⁻ (5) Ru (bpy)₃³⁺ + Pr₃N -> Ru (bpy)₃²⁺ + Pr₂N-CH^o-CH₂-CH₃ + H⁺ (6)

 $Pr_2N-CH^{\circ}-CH_2-CH_3 + Ru(bpy)_3^{3+} + H_2O -> Ru(bpy)_3^{2++} + Pr_2NH + Et-CHO + H^{+}$ (7)

30 $Pr_2N-CH^{\circ}-CH_2-CH_3 + Ru(bpy)_3^{2+} + H_2O -> Ru(bpy)_3^{+} + Pr_2NH + Et-CHO + H^{+}$ (8)

10

15

20

25

$$Ru(bpy)_3^{3+} + Ru(bpy)_3^{+} -> Ru(bpy)_3^{2++}$$
 (3)

$$\text{Ru}(\text{bpy})_3^{2+*} \rightarrow \text{Ru}(\text{bpy})_3^{2+} + h\lambda$$
 (4)

C'est pourquoi par rapport au luminol ou ses dérivés les composés Ru(bpy)₃²⁺ sont des candidats plus attractifs en tant que marqueurs pour une détection par électrochimuluminescence.

Malheureusement, les potentiels de lecture du signal émis pour les marqueurs électrochimiluminescents tels que les complexes de ruthénium sont trop élevés pour pouvoir être utilisés sur des films de polymères conducteurs tels que ceux utilisés pour la fabrication de la pluspart des capteurs et biopuces, par exemple tels que le polypyrrole dans les systèmes MICAM (marque déposée). En effet, ces potentiels conduisent à une suroxydation du film de polymère conducteur qui perd alors ses propriétés de conductivité électronique rendant le transfert électronique support/sonde insuffisant pour permettre une détection par ECL.

Foster et coll. [3] ont élaboré un capteur à base de $\operatorname{Ru}(\operatorname{bpy})_3^{2+}$ pour la détection d'ions oxalate. Dans ce cas, le complexe $\operatorname{Ru}(\operatorname{bpy})_3^{2+}$ est immobilisé par un lien covalent dans une matrice poly(4-vinylpyridine). Le principe de la détection des oxalates repose sur la génération électrochimique de $\operatorname{Ru}(\operatorname{bpy})_3^{3+}$ qui réagit ensuite avec l'analyte $\operatorname{C_2O_4^{2-}}$ pour conduire au complexe à l'état excité $\operatorname{Ru}(\operatorname{bpy})_3^{2++}$. Ce dernier émet ensuite à 610 nm lors de sa désactivation suivant la réaction (4) ci-dessus.

R. Blanchard et coll. [4] ont également développé un capteur pour la détection d'ions oxalates en

15

piégeant électrostatiquement un dérivé du complexe Ru (bpy) 3^{2+} dans une matrice polymère conducteur électronique. Le complexe de ruthénium sous sa forme sulfonique RuBPS (acide tris(4,7-diphenyl-1,10phénantrolinedisulfonique) ruthénium II) est inséré en tant que contre-ion dopant dans la matrice polymère (polyMPP) lors de son électrosynthèse via l'oxydation électrochimique de monomères 1-méthyl-3-(pyrrol-1ylmethyl)pyridinium chlorure (MPP). En imposant à ce film RuBPS/polyMPP en présence d'ions oxalate, potentiel de 1,250 V vs Ag/AgCl, une réponse lumineuse par électrochimiluminescence est alors détectée.

Cependant ces auteurs notent une faible stabilité dans le temps du film RuBPS/PMPP résultant d'une solubilisation de ce polymère. En outre ils soulignent également la possibilité d'émission d'électrochimiluminescence du RuBPS à l'interface de l'électrode conséquence de son exclusion par diffusion de la matrice PMPP.

20 Dans cet exemple, la sonde d'électrochimiluminescence est piégée électrostatiquement à la surface de l'électrode. Cette méthode d'immobilisation pose donc un problème en terme de stabilité puisque les complexes de ruthénium peuvent 25 exclus de la matrice polymère par simple diffusion. De plus, comme le montrent des études réalisées à partir de polypyrroles fonctionnalisés par complexes des polypyridyle ruthénium II [5], on peut envisager dans le cas de l'insertion des complexes Ru(bpy)32+ dans une matrice 30 polymère type polypyrrole, un effet de quenching de

10

15

20

25

30

.....

l'état excité Ru(bpy)₃^{2+*} induit par son confinement dans la matrice polymère. On peut donc penser que l'immobilisation du complexe Ru(bpy)₃²⁺ par un lien électrostatique ou covalent dans un polymère est peu favorable à son emploi comme marqueur en vue d'une détection par électrochimiluminescence.

Xu et coll. [6-7] ont adopté une autre démarche où cette fois-ci la molécule cible est marquée par la sonde d'électrochimiluminescence. Cette dernière n'est insérée à l'électrode via une matrice polymère comme précédemment. Ces auteurs, pour contourner le problème précité de suroxydation du film de polymère conducteur, ont appliqué cette détection par électrochimiluminescence à un biocapteur à ADN constitué de simples brins d'ADN immobilisés sur une électrode recouverte par un film d'alcanebisphosphonate d'aluminium. Le phénomène d'hybridation entre fragments d'ADN immobilisés et des brins complémentaires en solution a été mis en évidence via électrochimiluminescence de complexes Ru(bpy)32+ soit insérés comme intercalant ou greffés préalablement sur les brins complémentaires.

existe donc un réel besoin d'une méthode alternative détection de d'une reconnaissance moléculaire par électrochimiluminescence, qui puisse facilement être mise en œuvre, même sur des capteurs et biopuces telles que les systèmes MICAM déposée), et qui ne présente pas les inconvénients des techniques de l'art antérieur, et notamment, s'accompagne pas d'une destruction irréversible

marqueur électrochimiluminescent et surtout du film de polymère conducteur.

EXPOSÉ DE L'INVENTION

5 La présente invention a précisément pour but de fournir une telle méthode alternative et de résoudre problèmes précités de l'art antérieur fournissant un procédé de détection d'une reconnaissance moléculaire entre une molécule sonde 10 fixée sur un support et une molécule cible recherchée dans un échantillon à tester, ledit procédé permettant en outre une détection qualitative et quantitative précise et sensible de la molécule cible lorsqu'elle est présente dans un échantillon.

Ledit procédé de la présente invention comprend les étapes suivantes :

- a) mettre en présence un support test comprenant une surface comportant un film polymère conducteur électronique sur lequel est fixée une molécule sonde,
- b) marquer avant ou après l'étape c) la molécule cible avec un marqueur électrochimiluminescent,
 - c) mettre en contact la molécule cible avec le support test dans des conditions physiques et chimiques permettant la reconnaissance moléculaire et l'assemblage spécifique entre la molécule sonde et la molécule cible,
 - d) rincer le support test de manière à supprimer l'excès de marqueur électrochimiluminescent tout en préservant l'assemblage spécifique entre la molécule sonde et la molécule cible de l'étape c), et

25

10

e) soumettre le support test rincé obtenu à l'étape d) à une lecture du signal d'électrochimiluminescence déclenchée par un transfert électronique entre le marqueur de la cible et le support en présence d'un relais rédox.

La détection d'une chimiluminescence à l'étape e) révèle un assemblage par reconnaissance moléculaire au sens précité entre la molécule sonde fixée sur le support et la molécule cible recherchée, et donc la présence de la molécule cible dans l'échantillon testé.

Dans le procédé de la présente invention, détection de la reconnaissance entre la molécule sonde molécule cible marquée est basée chimiluminescence électrogénérée, ouélectrochimiluminescence 15 (ECL). Il s'agit d'une optique permettant de s'affranchir détection inconvénients des procédés de l'art antérieur tout en conservant la sensibilité des détecteurs optiques. effet. le déclenchement électrique la 20 chimiluminescence ne concerne que le marqueur chimiluminescent et non pas le support test ou les biomolécules. En outre, ce nouveau mode de détection appliqué aux biopuces permet d'effectuer des mesures quantitatives de la reconnaissance molécules 25 sondes/molécules cibles contrairement à la détection fluorescence. De plus, l'excitation par impulsion électrique conforme à la présente invention permet un contrôle spatial et une mise en œuvre rapide et aisée tout en s'affranchissant d'un appareillage 30 coûteux d'excitation laser utilisé l'art dans antérieur.

10

15

20

25

30

La présente invention trouve donc notamment une application dans le domaine des biopuces, où le support sur lequel est déposé le film conducteur conformément à la présente invention forme la biopuce.

Selon l'invention, le support peut être quelconque des supports utilisés par l'homme du métier pour la fabrication de biopuces. A titre d'exemples non limitatifs, peuvent être utilisés un support en métal tel que Au, Pt, etc.; un support constitué d'un matériau semi-conducteur; un support verre/ITO; un support en verre ou quartz métallisé; un support plastique/ITO ; un support en plastique métallisé ; un support en carbone vitreux ; ou un support formé par d'un matériau conducteur sérigraphié substrat isolant ou sur un des supports précités.

Selon la présente invention, le film polymère conducteur électronique peut être un film de polymère conducteur tel que ceux utilisés par l'homme du métier pour la fabrication de biopuces sur lesquelles sont greffées des sondes. Par exemple le polymère peut être un polymère conducteur tel que ceux décrits dans les « Techniques l'Ingénieur » de -A3140dénomination polymères conducteurs intrinsèques »: il s'agit de polymères formés de molécules porteuses de liaisons conjuguées (oligomères ou réseaux réticulés) et éventuellement dopés par des dopants donneurs ou accepteurs d'électrons tels que les poly(acétylène), poly(nitrure de soufre), le polyphénylène, le polypyrrole, le poly(sulfure de phénylène), le polythiophène, le polyaniline etc. A titre d'exemple non limitatif, il peut s'agir d'un film de

20

polypyrrole; de poly(3,4-éthylènedioxythiophène) (PEDOT) ou de leur dérivés.

Selon la présente invention, le film polymère conducteur peut être déposé sur le support en utilisant les techniques classiques connues de l'homme du métier, par exemple l'électrodéposition ou l'électropolymérisation ou le dépôt par centrifugation ("spin coating") ou encore le jet d'encre.

Selon l'invention, le film polymère conducteur peut être élaboré à partir de simples monomères de type 10 pyrrole ou d'oligomères pré-synthétisés comme oligothiophènes, ainsi qu'à partir de systèmes moléculaires plus complexes comme des unités complexantes de métaux de transition tels gue 15 phénantrolines, la phénylpyridine, etc., portant des unités électropolymérisables ce qui conduit lors de l'élaboration du polymère à un réseau conjugué.

Selon l'invention, la molécule sonde peut être par exemple de l'ADN simple ou double brin, un oligonucléotide, un anticorps, une protéine, un sucre ou un enzyme, ainsi que toute molécule ou biomolécule permettant une reconnaissance spécifique et un assemblage tels que définis ci-dessus.

Selon l'invention, la fixation de la molécule sonde sur le film polymère conducteur peut se faire par les méthodes classiques de chimie utilisées pour fixer des sondes sur une biopuce. La liaison entre le film et la sonde peut être d'adsorption, électrostatique, chimique obtenue par auto-assemblage, silanisation, ou par toute méthode chimique, électrochimique, photochimique, etc. connue de l'homme du métier pour le

reconnaissance.

dépôt de la molécule sonde par exemple fonctionnalisée par un groupement apportant la propriété d'auto-assemblage, d'ancrage, de couplage, ou polymérisable chimiquement, électrochimiquement, photochimiquement ou électrophotochimiquement par photosensibilisation.

Selon l'invention, liaison entre le film polymère conducteur électronique déposé sur le support et la sonde peut être obtenue en une étape par exemple par le procédé MICAM (marque déposée).

Les documents FR-A-2 787 581, FR-A-2 787 582 et 10 US 5 810 989 décrivent par exemple des techniques de dépôt de film et de fixation de molécules sondes utilisables dans la présente invention. Il s'agit par exemple d'électro-copolymérisation sur un support, par 15 exemple sur un substrat de silice, de précurseurs du polymère conducteur, tel que le pyrrole, avec des monomères, par exemple de pyrrole, fonctionnalisés par une molécule sonde selon la présente invention, par exemple des oligonucléotides. Dans ces techniques, on exploite l'adhésion du film 20 conducteur de polypyrrole sur le substrat de façon à y réaliser la fixation des molécules sondes

Selon l'invention, la sonde peut aussi être fixée

25 sur le film après son dépôt sur le support par exemple
par post-fonctionnalisation du film, par exemple de
polypyrrole (Ppy), déposé par exemple par
électrogreffage sur le support, par un système de
reconnaissance par affinité, par exemple un système

30 avidine/biotine ou des systèmes équivalents, ou des
dérivés de ces systèmes. Ceci conduit par exemple aux

15

20

25

structures support (S)-film conducteur-molécule sonde suivantes: S-PPy-ADN; S-PPy-biotine/avidine/biotine-ADN; S-PPy-biotine/avidine-protéine; S-PPy-biotine/avidine/biotine-anticorps, utilisables selon la présente invention. Ces structures sont par exemple utilisables sur un support (S) d'or (Au) ou de silice, ou sur tout support précité permettant le greffage du polymère conducteur.

Cette fixation peut se faire par exemple avec adressage des sondes. Il s'agit par exemple d'un adressage photochimique, d'un adressage mécanique, par exemple par micropipetage à l'aide d'un disperseur, ou d'un adressage électrochimique. techniques de fixation de sondes sur un film polymère sont connues de l'homme du métier. L'adressage présente l'avantage qu'il permet ensuite des multiparamétriques.

'L'ancrage de la molécule sonde peut se faire par simple couplage entre deux fonctions chimiques réactives, par exemple type ester activé et une amine, l'une de ces fonctions étant portée par la molécule sonde et l'autre ancrée sur le film. Le chimique sonde/film peut être empêché en bloquant la réactivité de la fonction chimique portée par le film. L'empêchement peut être levé, « débloqué », en rendant à nouveau la fonction réactive, ceci grâce par exemple à une activation électrochimique ou photochimique. A l'issue, le couplage de la molécule sonde sur le film est à nouveau possible.

30 Selon l'invention, le marquage de la cible par le marqueur électrochimiluminescent peut être antérieur ou

postérieur à l'étape c) de mise en contact de molécule cible avec le support test. En d'autres termes, le marquage de la molécule cible peut être effectué soit sur l'échantillon à tester avant sa mise en contact avec le support test, c'est à dire avant que l'assemblage molécule sonde/molécule cible se fasse, soit sur le support test après l'étape c) de mise en contact de la molécule cible avec le support test, c'est à dire, lorsque l'assemblage sonde/molécule cible s'est fait. L'homme du métier saura adapter le procédé de la présente invention par exemple suivant le type de molécules sonde/cible mises en jeu.

Selon l'invention, le marqueur peut être un des marqueurs électrochimiluminescents connus de l'homme du 15 métier. Il peut s'agir au sens large d'un marqueur ayant des propriétés d'électrochimiluminescence dont le potentiel de déclenchement de l'ECL en présence du cosubstrat, se situe dans un domaine de potentiel où le 20 polymère conducteur présente effet de suroxydation. Cette suroxydation se manifeste par une dégradation notable des propriétés de conductivités électroniques du film polymère conducteur.

Avantageusement, l e marqueur 25 électrochimiluminescent peut être un complexe organométallique. Il peut être choisi par exemple dans le groupe comprenant les complexes d'osmium et ruthénium avec des ligands identiques ou différents de ou terpyridine et/ou de phénantroline et 30 dérivés ; un cryptate d'europium ou des esters d'acridinium.

10

15

20

25

30

Dans ce cas, le marquage de la cible peut se liaison entre la cible et le complexe être métallique. Elle peut directe par couplage complexe chimique, comme par exemple entre le métallique portant une fonction ester activé molécule cible possédant une fonction terminale amine NH2, ou par le biais d'un couplage par affinité de type biotine/avidine, par exemple ADNcible-biotine/avidineprotocoles de marquage métal. Des de utilisables dans la présente invention sont décrits par exemple dans les documents [1] et [2].

Dans le procédé de la présente invention, relais rédox a pour but, dans l'étape e), de pouvoir déclencher l'électrochimiluminescence du marqueur à un potentiel inférieur à celui appliqué en l'absence de relais rédox par transfert des électrons du marqueur vers le film polymère déposé sur le support. Il agit comme un relais rédox entre le marqueur et le film, de lecture de abaisse le potentiel l'électrochimiluminescence. Ainsi, potentiel de le lecture de l'électrochimiluminescence étant inférieur à celui qui devrait être utilisé pour le marquer seul, le film polymère conduceur est préservé de la suroxydation et donc de la dégradation notable de ses propriétés de conductivités électroniques.

Ce relais rédox peut être en solution, ou immobilisé, par exemple par greffage, sur le support avec le film ou avec l'assemblage résultant de la reconnaissance moléculaire entre la sonde et la cible, par exemple sous la forme d'intercalant possédant des propriétés redox ou comportant des groupements redox.

L'homme du métier saura adapter le procédé de présente invention en fonction des molécules cibles et sondes en jeu. A titre d'exemples non limitatifs, il peut être choisi parmi : un groupement métallocène, par exemple un ferrocène ou un diferrocène ; des complexes de métaux de transition tel qu'un complexe de cobalt, ou d'autres métaux de transition ; un groupement de la famille de la phénothiazine, du méthylviologène et de leurs dérivés respectifs ; ou des intercalants de l'ADN des propriétés rédox ou comportant possédant groupements rédox ; des amines aromatiques ou hétérocycles, etc.

Dans certains cas, par exemple pour les complexes du ruthénium, la lecture du d'électrochimiluminescence déclenchée par un transfert 15 électronique indirect entre le marqueur de la cible et le support via un relais rédox peut devoir être réalisée en présence d'un substrat sacrificiel. composé peut-être par exemple un de ceux décrits dans 20 le document [1], par exemple une amine aliphatique telle que la tripropylamine (Pr3N) qui génère un agent réducteur Pr₂N-CH°-CH₂-CH₃, selon la réaction (6) ci-⁻⁻dessus, qui peut soit réagir avec le complexe Ru(bpy)₃³+ pour former l'état excité Ru(bpy)32++, selon la réaction 25 (7) ci-dessus, ou réduire l'espèce Ru (bpy) $_3^{2+}$ Ru (bpy) $_3$ ⁺, selon la réaction (8) ci-dessus, pour conduire au Ru(bpy)32+* selon la réaction (3) ci-dessus.

Ainsi, le complexe Ru(bpy)₃²⁺ n'est pas épuisé mais régénéré lors de l'électrochimiluminescence par contre le substrat sacrificiel est irréversiblement consommé.

La figure 1 est une représentation schématique d'un transfert électronique entre la molécule cible marquée et le support via le relais rédox et le film conducteur électronique lors d'une lecture d'électrochimiluminescence conformément au procédé de 5 présente invention. Sur cette figure, représente le support, « f » le film conducteur électronique, « li » la liaison film conducteur électronique/molécule sonde, « S » la molécule sonde, « C » la molécule cible, « m » le marqueur, « t » la 10 liaison entre la molécule cible et le marqueur, « e » le transfert d'électrons, « Mox/Mréd » le relais (M) rédox (ox = oxydant ; réd = réducteur) permettant le transfert électronique, et . l'électroluminescence. 15 La présence d'une éventuelle molécule sacrificielle n'est pas représentée.

L'étape finale de lecture d'électrochimiluminescence peut être réalisée au moyen d'un luminomètre qui mesure l'intensité de luminescence émise, par exemple à 610 nm pour les complexes du ruthénium. L'intensité de luminescence émise est proportionnelle à la concentration de molécules cibles assemblées aux molécules sondes.

Dans le procédé de la présente invention, 25 détection directe, c'est à dire sans relais rédox, est impossible ou très difficile. En effet, comme illustré dans la partie art antérieur ci-dessus, le potentiel de déclenchement de l'ECL sans relais rédox incompatible avec les propriétés de conduction électronique du film de polymère tel que le pyrrole car 30 situé dans un domaine de potentiel où le pyrrole est

dans un état de suroxydation avancée et donc joue le rôle d'une couche quasi-passivante rendant le transfert électronique direct support/sonde insuffisant pour permettre la détection de l'ECL.

Le potentiel de lecture de l'ECL dans le procédé de la présente invention est abaissé, ce qui préserve le film de polymère de sa suroxydation, et permet la lecture de l'ECL.

Dans le procédé de la présente invention, le transfert électronique du support vers le marqueur électrochimiluminescent en présence du relais rédox peut donc s'effectuer au travers d'un film polymère conducteur électronique ce qui n'est pas le cas dans les systèmes développés par Xu et coll. [6-7]. En effet pour ces systèmes de l'art antérieur, l'ancrage du groupement électrochimiluminescent sur le support est réalisé par l'intermédiaire respectivement d'alcane bisphosphonate d'aluminium et d'aminohexane, couches qui sont non-conductrices.

- Dans la présente invention, l'immobilisation du marqueur électrochimiluminescent est réalisée spécifiquement sur l'analyte cible contrairement aux procédés où le complexe est immobilisé dans une matrice polymère sur l'électrode [3,4].
- L'emploi d'un relais rédox selon la présente invention favorise et rend possible le transfert électronique support/ film conducteur électronique/marqueur et donc les performances de ce mode de détection par électrochimiluminescence.
- De plus, dans le procédé de la présente invention, le support peut présenter une double

fonction active permettant (i) l'immobilisation électro-contrôlée de l'objet biologique au sein du film conducteur électronique et (ii) l'activation en tant que "déclencheur" du processus 5 d'électrochimiluminescence du marqueur électrochimiluminescent en présence du relais ce qui permet son application à un système multiparamétrique (analyse en parallèle, ou"multi-array") de biopuce basée sur la technologie développée depuis plusieurs années utilisant un réseau d'électrodes de 10 type MICAM (marque déposée).

Chaque plot composant une biopuce de type MICAM reconnaissant de manière spécifique molécule une particulière, par exemple une séquence d'ADN, les différentes molécules, 15 par exemple différentes séquences d'ADN, présentes dans un échantillon donné peuvent être détectées simultanément lors de l'analyse. Pour l'application de la présente invention, il suffit soit de manière séquentielle, soit 20 parallèle, à chacun des plots d'une telle biopuce, potentiel de déclenchement de l'électrochimiluminescence du marqueur en présence du relais rédox. Ainsi, par exemple pour de l'ADN, partir des plots qui présentent une luminescence, est possible d'identifier les séquences d'ADN présentes 25 dans l'analyte. Le support présente une double fonction active permettant (i) l'immobilisation contrôlée de l'objet biologique sonde, dans cet exemple l'ADN, et (ii) l'activation en tant que déclencheur de 30 l'électrochimiluminescence.

La présente invention permet donc pour la

10

25

première fois la mise en œuvre d'un procédé d'électrochimiluminescence sur un système analyse en parallèle ("multi-array") dans lequel d'immobilisation est aussi celui qui déclenchement de la chimiluminescence.

L'application de la présente invention à un système multiparamétrique permet en outre une lecture multiparamétrique et/ou en parallèle que n'offre pas les dispositifs de positionnement successifs de l'art antérieur.

De plus, le procédé de la présente invention permet d'effectuer des analyses quantitatives directes tout en éliminant les problèmes de bruit de fond inhérents aux mesures par fluorescence.

15 Enfin. dans la présente invention, l'immobilisation du marqueur est réalisée ' spécifiquement sur la molécule cible contrairement aux procédés de l'art antérieur faisant intervenir des intercalants électrochimiluminescents dans le cas de 20 biocapteurs à ADN.

D'autres caractéristiques et avantages apparaîtront encore à l'homme du métier dans les exemples suivants donnés à titre illustratif et non limitatif en référence à la figure annexée.

Brève description de la figure

La figure 1 est une représentation schématique du 30 mécanisme réactionnel de la présente invention.

Exemples

Exemple 1 : ÉLECTROCHIMILUMINESCENCE du complexe Ru(bpy)₃²⁺ en solution sur une électrode de platine recouverte ou non d'un film de polypyrrole.

Les inventeurs entrepris l'étude de l'électrochimiluminescence à partir du complexe trisbipyridine de ruthénium (Ru(bpy)32+) en solution. Cette expérience a été réalisée à partir d'une solution $Ru(bpy)_3^{2+} + 50 \text{ mM}$ 1 mM en de tripropylamine (TPA) + LiClO₄ 0,1 M en milieu mixte CH_3CH/H_2O (50 : 50 en volume) ou CH3CN pur sur une électrode de platine recouverte ou non d'un film de polypyrrole.

Sur l'électrode nue, comme attendu, l'émission lumineuse orange débute à partir d'une tension seuil de 0,8 V dont l'intensité croît jusqu'à 1,0 V pour se stabiliser dans la zone de potentiel exploré jusqu'à 1,2 V.

Dans les mêmes conditions, mais en utilisant une électrode de platine recouverte d'un film homogène de polypyrrole d'épaisseur 0,08 µm (20 mC/cm²), aucune émission lumineuse est détectée jusqu'à un potentiel de 1,2 V.

- 25 Exemple 2 : ÉLECTROCHIMILUMINESCENCE du Pu(bpy)₃²⁺ en solution en présence de N-méthylphénothiazine ou de N-butylphénothiazine sulfonate de sodium sur une électrode de platine recouvert par un film de polypyrrole.
- 30 Comme pour l'exemple 1, l'électrochimiluminescence est étudiée à partir du

10

15

complexe Ru(bpy)32+ en solution et d'une électrode de platine recouverte par un film de polypyrrole (20 mC/cm²). Si à la solution précédente (1 mM en $Ru(bpy)_3^{2+} + 50 \text{ mM}$ de tripropylamine (TPA) + LiClO₄ dans $CH_3CN/H_2O)$, on ajoute 2 mM méthylphénothiazine, il est alors possible d'observer émission luminescence orange centrée à 610 nm typique d'électrochimiluminescence du $Ru(bpy)_3^{2+}$ cette électrode recouverte du film de polypyrrole en appliquant seulement qu'un potentiel de 0,65 V. Cette émission est constante tant que cette valeur potentiel est imposée. Par contre si le potentiel est porté à 1 V, c'est à dire au potentiel où se produit la suroxydation du polypyrrole, cette émission disparaît presque instantanément et irréversiblement.

Ainsi la présence d'un relais rédox conformément présente invention, par exemple méthylphénothiazine dans cet exemple, permet d'abaisser potentiel de déclenchement de l'électrochimiluminescence du complexe Ru(bpy)32+ dans 20 un domaine de potentiel où la matrice formant le film polymère de polypyrrole n'est pas suroxydée, c'est à dire dans un domaine où elle conserve ses propriétés de conductivité électronique.

REFERENCES BIBLIOGRAPHIQUES

- [1] Fahnrich K. A., Pravda M. and Guibault G. G., "Recent applications of electrogenerated chemiluescence in chemical analysis" *Talanta 2001*, 54(4), 531-559.
 - [2] Lee W.-Y., Mikrochim. Acta 127 (1997) 19.
- [3] Forster R. J. and Hogan C. F., Anal. Chem. 72
 10 (2000) 5576.
 - [4] Blanchard R. M., Martin A. F., Nieman T. A., Guerrero D. J. and Ferraris J. P., Mikrochim. Acta 130 (1998) 55.
- [5] Laguitton-pasquier H., Martre A. and Deronzier A., J. Phys. Chem. B 105 (2001), 4801
 - [6] Xu X-H. and Bard A. J., J. Am. Chem. Soc. 117 (1995) 2627.
 - [7] Schlenoff J. B., Xu H., J. Electrochem. Soc. 139 (1992) 2397.

10

15

REVENDICATIONS

- 1. Procédé de détection d'une reconnaissance moléculaire entre une molécule sonde fixée sur un support et une molécule cible recherchée dans un échantillon à tester, ledit procédé comprenant les étapes suivantes :
- a) mettre en présence un support test comprenant une surface comportant un film polymère conducteur sur lequel est fixée une molécule sonde,
 - b) marquer avant ou après l'étape c) la molécule cible avec un marqueur électrochimiluminescent,
- c) mettre en contact la molécule cible avec le support test dans des conditions physiques et chimiques permettant la reconnaissance moléculaire et l'assemblage spécifique entre la molécule sonde et la molécule cible,
- d) rincer le support test de manière à supprimer l'excès de marqueur électrochimiluminescent tout en préservant l'assemblage spécifique entre la molécule sonde et la molécule cible de l'étape c), et
- e) soumettre le support test rincé obtenu l'étape d) à une lecture du signal d'électrochimiluminescence déclenchée par transfert électronique indirect entre le marqueur de la cible et 25 le support via un relais rédox.
- Procédé selon la revendication l-, dans lequel le film polymère conducteur est un film de polypyrrole,
 de poly(3,4-éthylènedioxythiophène) ou de leur dérivés.

- 3. Procédé selon la revendication 1, dans lequel la molécule sonde est choisie parmi de l'ADN simple ou double brin, un anticorps, une protéine ou un enzyme.
- 4. Procédé selon la revendication 1, dans lequel le marqueur électrochimiluminescent est un complexe organométallique dont le potentiel de déclenchement de l'électrochimiluminescence se situe dans un domaine de potentiel où le film polymère conducteur électronique présente un effet de suroxydation.
 - 5. Procédé selon la revendication 1, dans lequel le marqueur électrochimiluminescent est choisi dans le groupe comprenant les complexes d'osmium et de ruthénium avec des ligands identiques ou différents de bi ou terpyridine et/ou de phénantroline et leurs dérivés; un cryptate d'europium ou des esters d'acridinium.
- 6. Procédé selon la revendication 4 ou 5, dans lequel la lecture du signal d'électrochimiluminescence déclenchée par transfert électronique entre le marqueur de la cible et le support via un relais rédox est réalisée en présence d'un substrat sacrificiel.

30

15

7. Procédé selon la revendication 1, dans lequel, le relais rédox est choisi parmi un groupement métallocène tel que le ferrocène ou le diferrocène; des complexes de métaux de transition tels qu'un complexe de cobalt; un groupement de la famille de la phénothiazine, du méthylviologène et de leurs dérivés

respectifs ; ou des intercalants de l'ADN possédant des propriétés rédox ou comportant des groupements rédox ; ainsi que des amines aromatiques ou hétérocycles.

- 8. Procédé selon la revendication 1, dans lequel le relais rédox est en solution; greffé au film conducteur à conduction électronique ou à la molécule sonde; ou sous la forme d'intercalant de la molécule sonde possédant des propriétés rédox ou comportant des groupements rédox.
- 9. Procédé selon la revendication 1, dans lequel le film polymère conducteur est un film de polypyrrole, le marqueur électrochimiluminescent est un complexe de ruthénium, le relais rédox est une N-méthylphénothiazine, et dans lequel la lecture du signal d'électrochimiluminescence rendue possible par transfert électronique entre le marqueur de la cible et le support via le relais rédox est réalisée en présence d'une amine aliphatique telle que la tripropylamine.
 - 10. Procédé selon l'une quelconque des revendications 1 à 9, dans lequel le support est un support multiparamétrique.
 - 11. Utilisation d'un procédé selon la revendication 1, pour réaliser une analyse quantitative ou qualitative d'une molécule cible présente dans un échantillon.

30

12. Utilisation d'un procédé selon l'une quelconque des revendications 1 à 9, dans un système d'analyse multiparamétrique et/ou en parallèle.

5

BNSDOCID: <WO____2004005901A1_I_>

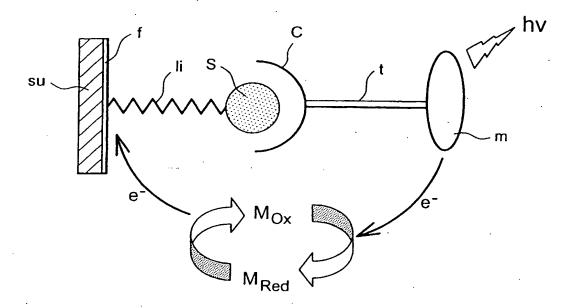


FIG. 1

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Internation pplication No PCT/FR 03/02058

			1711 03/02038
A. CLASSI IPC 7	FICATION OF SUBJECT MATTER G01N21/76 G01N21/66 G01N33/	543	
According to	o International Patent Classification (IPC) or to both national classif	cation and IPC	_
	SEARCHED		
IPC 7	ocumentation searched (classification system followed by classification GO1N		
	lion searched other than minimum documentation to the extent that all all abase consulted during the international search (name of data between the consulted during the international search (name of data between the consulted during the international search (name of data between the consulted during the international search (name of data between the consulted during the international search (name of data between the consulted during the international search (name of data between the consulted during the cons		
EPO-In	ternal	doe and, where presents, some	en terms useaj
C. DOCUM	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category •	Citation of document, with indication, where appropriate, of the re	elevant passages	Relevant to claim No.
Х	US 6 140 045 A (WOHLSTADTER JACO 31 October 2000 (2000-10-31) column 11, line 5 - line 17 column 13, line 53 - line 60 column 20, line 50 -column 21, l column 33, line 25 - line 29 column 38, line 4 - line 41; fig	ine 20	1-12
Α	US 6 319 670 B1 (GUDIBANDE SATYA ET AL) 20 November 2001 (2001-11 column 5, line 4 - line 7 column 7, line 6 - line 25		2,6,7,9
A	WO 98 36266 A (ALA KLEME TIMO VA KALEVI ;KORPELA TIMO KALEVI (FI) S) 20 August 1998 (1998-08-20) 		
X Furth	er documents are tisted in the continuation of box C.	X Patent family member	ers are listed in annex.
"A" documer conside "E" earlier of filing de "L" documer which is citation "O" docume other m "P" documer	nt which may throw doubts on priority claim(s) or s cited to establish the publication date of another or other special reason (as specified) nt referring to an oral disclosure, use, exhibition or	or priority date and not in cited to understand the prinvention "X" document of particular rete cannot be considered not involve an inventive step "Y" document of particular rete cannot be considered to it document is combined with	vel or cannot be considered to when the document is taken alone evance; the claimed invention involve an inventive step when the ith one or more other such docu- being obvious to a person skilled
Date of the a	ctual completion of the international search	Date of mailing of the inte	rnational search report
14	November 2003	26/11/2003	
Name and m	alling address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,	Authorized officer	
	Fax: (+31-70) 340-3016	Tabellion,	m į

Form PCT/ISA/210 (second sheet) (July 1992)

.....

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Internation Application No
PCT/FR 03/02058

		PCT/FR 0	3/02058
	etion) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category •	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages		Relevant to claim No.
A	WO 99 32662 A (IGEN INT INC) 1 July 1999 (1999-07-01)		
			· :
-			
			·

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

intormation on patent family members

Internation Application No PCT/FR 03/02058

Patent document cited in search report		Publication date		Patent family member(s)	Publication date
US 6140045		31-10-2000	AU	720625 B2	08-06-2000
05 0140045	^	31-10-2000	AU	5420596 A	
			BR	9607193 A	02-10-1996
			CA		11-11-1997
				2213854 A1	19-09-1996
			CN	1186513 A	01-07-1998
			CZ	9702844 A3	14-10-1998
			EA	1198 B1	25-12-2000
			EP	0821726 A1	04-02-1998
			HU	9801679 A2	28-10-1998
			JP	11502617 T	02-03-1999
			NZ	306051 A	29-11-1999
			WO	9628538 A1	19-09-1996
			US	6066448 A	23-05-2000
			บร	6207369 B1	27-03-2001
			US	2001021534 A1	13-09-2001
			US	6090545 A	18-07-2000
			ZA	9601925 A	05-08-1997
US 6319670	B1	20-11-2001	US	6096500 A	01-08-2000
			US	5679519 A	21-10-1997
			AU	2002799 A	12-07-1999
			EP	1042508 A1	11-10-2000
			WO	9932662 A1	01-07-1999
			US	2003003460 A1	02-01-2003
			AU	5743896 A	29-11-1996
			WO	9635812 A1	14-11-1996
WO 9836266	A	20-08-1998	FI	970593 A	13-08-1998
			AU	5989698 A	08-09-1998
			EΡ	0960330 A1	01-12-1999
			WO	9836266 A1	20-08-1998
			US	6251690 B1	26-06-2001
			US	2002081749 A1	27-06-2002
WO 9932662	A	01-07-1999	US	6319670 B1	20-11-2001
			ΑU	2002799 A	12-07-1999
			ΕP	1042508 A1	11-10-2000
		•	WO	9932662 A1	01-07-1999
			US	2003003460 A1	02-01-2003

Form PCT/ISA/210 (patent family annex) (July 1992)

BNSDOCID: <WO_____2004005901A1_I_>

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

nationale No

PCT/FR 03/02058 A. CLASSEMENT DE L'OBJET DE LA DEMANDE CIB 7 GO1N21/76 GO1N21 G01N21/66 G01N33/543 Selon la classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la classification nationale et la CIB B. DOMAINES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE Documentation minimale consultée (système de classification suivi des symboles de classement) GOIN Documentation consultée autre que la documentation minimale dans la mesure où ces documents relèvent des domaines sur lesquels a porté la recherche Base de données électronique consultée au cours de la recherche internationale (nom de la base de données, et si réalisable, termes de recherche utilisés) EPO-Internal C. DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents no, des revendications visées X US 6 140 045 A (WOHLSTADTER JACOB ET AL) 1-12 31 octobre 2000 (2000-10-31) colonne 11, ligne 5 - ligne 17 colonne 13, ligne 53 - ligne 60 colonne 20, ligne 50 -colonne 21, ligne 20 colonne 33, ligne 25 - ligne 29 colonne 38, ligne 4 - ligne 41; figures 12.13 Α US 6 319 670 B1 (GUDIBANDE SATYANARAYANA 2,6,7,9 ET AL) 20 novembre 2001 (2001-11-20) colonne 5, ligne 4 - ligne 7 colonne 7, ligne 6 - ligne 25 WO 98 36266 A (ALA KLEME TIMO VAEINOE Α KALEVI ;KORPELA TIMO KALEVI (FI); KULMALA S) 20 août 1998 (1998-08-20) -/--Voir la suite du cadre C pour la fin de la liste des documents Les documents de familles de brevets sont indiqués en annexe Catégories spéciales de documents cités: *T* document uttérieur publié après la date de dépôt international ou la date de priorité et n'appartenenant pas à l'état de la technique pertinent, mais cité pour comprendre le principe ou la théorie constituant la base de l'invention "A" document définissant l'état général de la technique, non considéré comme particulièrement pertinent document antérieur, mais publié à la date de dépôt international 'X' document particulièrement pertinent; l'inven tion revendiquée ne peut être considérée comme nouvette ou comme impliquant une activité inventive par rapport au document considéré isolément ou après cette date *L* document pouvant jeter un doute sur une revendication de priorité ou cité pour déterminer la date de publication d'une autre citation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée) document particulièrement pertinent: l'invent solement document particulièrement pertinent: l'invent ton revendiquée ne peut être considérée comme impliquant une activité inventive lorsque le document est associé à un ou plusieurs autres documents de même nature, cette combinaison étant évidente pour une personne du métier °O° document se référant à une divulgation orale, à un usage, à une exposition ou tous autres moyens document publié avant la date de dépôt international, mais postérieurement à la date de priorité revendiquée *&* document qui fait partie de la même famille de brevets Date à laquette la recherche internationale a été effectivement achevée Date d'expédition du présent rapport de recherche internationale 14 novembre 2003 26/11/2003 Nom et adresse postale de l'administration chargée de la recherche internationale Fonctionnaire autorisé Office Européen des Brevets, P.B. 5818 Patentlaan 2

Tabellion, M

Formulaire PCT/ISA/210 (deuxième feuille) (juillet 1992)

Fax: (+31-70) 340-3016

NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl.

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Demande Prnationale No
PCT/FR 03/02058

	OCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS		
Catégorie °	Identification des documents cités, avec,le cas échéant, l'indicationdes passages p	ertinents	no. des revendications visées
Α	WO 99 32662 A (IGEN INT INC) 1 juillet 1999 (1999-07-01)		
			-
			_

Formulaire PCT/tSA/210 (suite de la deuxième teuille) (juillet 1992)

. . . -

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Renseignements relatifs aux membres de familles de brevets

Demande Refinationale No
PCT/FR 03/02058

Document brevet cité		Date de	ł	Membre(s) de la	Date de
au rapport de recherche		publication	<u> </u>	famille de brevet(s)	publication
US 6140045	Α	31-10-2000	AU	720625 B2	08-06-2000
			AU	5420596 A	02-10-1996
			BR	9607193 A	11-11-1997
			CA	2213854 A1	19-09-1996
			CN	1186513 A	01-07-1998
			CZ	9702844 A3	14-10-1998
			EΑ	1198 B1	25-12-2000
			EΡ	0821726 A1	04-02-1998
			HU	9801679 A2	28-10-1998
			JP	11502617 T	02-03-1999
			NZ	306051 A	29-11-1999
			WO	9628538 A1	19-09-1996
			US	6066448 A	23-05-2000
			US	6207369 B1	27-03-2001
			US	2001021534 A1	13-09-2001
			US	6090545 A	18-07-2000
			ZA	9601925 A	05-08-1997
US 6319670	В1	20-11-2001	US	6096500 A	01-08-2000
			บร	5679519 A	21-10-1997
			ΑU	2002799 A	12-07-1999
			EP	1042508 A1	11-10-2000
			WO	9932662 A1	01-07-1999
			US	2003003460 A1	02-01-2003
			ΑU	5743896 A	29-11-1996
			WO	9635812 A1	14-11-1996
WO 9836266	Α	20-08-1998	FI	970593 A	13-08-1998
			AU	5989698 A	08-09-1998
			EP	0960330 A1	01-12-1999
			WO	9836266 A1	20-08-1998
			US	6251690 B1	26-06-2001
			US	2002081749 A1	27-06-2002
WO 9932662	Α	01-07-1999	US	6319670 B1	20-11-2001
			AU	2002799 A	12-07-1999
			EP	1042508 A1	11-10-2000
			WO	9932662 A1	01-07-1999
			US	2003003460 A1	02-01-2003